

DOCKET NO.: 272479US0PCT

IN THE UNITED STATES PATENT AND TRADEMARK OFFICE

IN RE APPLICATION OF: Frank DIETSCH, et al.

SERIAL NO.: NEW U.S. PCT APPLICATION

FILED: HERewith

INTERNATIONAL APPLICATION NO.: PCT/EP03/13689

INTERNATIONAL FILING DATE: December 4, 2003

FOR: ENZYMATIC PRODUCTION OF (METH)ACRYLIC ESTERS CONTAINING URETHANE GROUPS

**REQUEST FOR PRIORITY UNDER 35 U.S.C. 119
AND THE INTERNATIONAL CONVENTION**Commissioner for Patents
Alexandria, Virginia 22313


Sir:

In the matter of the above-identified application for patent, notice is hereby given that the applicant claims as priority:

<u>COUNTRY</u>	<u>APPLICATION NO</u>	<u>DAY/MONTH/YEAR</u>
Germany	102 57 094.9	05 December 2002

Certified copies of the corresponding Convention application(s) were submitted to the International Bureau in PCT Application No. PCT/EP03/13689. Receipt of the certified copy(s) by the International Bureau in a timely manner under PCT Rule 17.1(a) has been acknowledged as evidenced by the attached PCT/IB/304.

Respectfully submitted,
OBLON, SPIVAK, McCLELLAND,
MAIER & NEUSTADT, P.C.

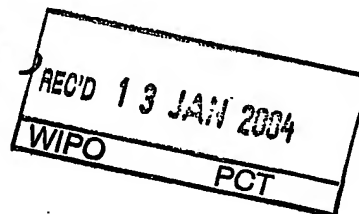


Norman F. Oblon
Attorney of Record
Registration No. 24,618
Surinder Sachar
Registration No. 34,423

Customer Number

22850

(703) 413-3000
Fax No. (703) 413-2220
(OSMMN 08/03)



**Prioritätsbescheinigung über die Einreichung
einer Patentanmeldung**

Aktenzeichen: 102 57 094.9
Anmeldetag: 05. Dezember 2002
Anmelder/Inhaber: BASF Aktiengesellschaft,
Ludwigshafen/DE
Bezeichnung: Enzymatische Herstellung urethangruppen-
haltiger (Meth)acrylsäureester
IPC: C 12 P, C 07 C, C 09 D

Die angehefteten Stücke sind eine richtige und genaue Wiedergabe der ur-
sprünglichen Unterlagen dieser Patentanmeldung.

München, den 03. Juli 2003
Deutsches Patent- und Markenamt
Der Präsident
Im Auftrag

Jerofsky

**PRIORITY
DOCUMENT**

SUBMITTED OR TRANSMITTED IN
COMPLIANCE WITH RULE 17.1(a) OR (b)

Best Available Copy

Patentansprüche

1) Verfahren zur Herstellung urethangruppenhaltiger (Meth)acrylsäureester (F) durch

- 5 c) Umsetzung eines urethangruppenhaltigen Alkohols (C) mit (Meth)acrylsäure oder einem Ester von (Meth)acrylsäure mit einem gesättigten Alkohol (D) und
 d) gegebenenfalls Aufreinigung des Reaktionsgemisches aus c), dadurch gekennzeichnet, dass

10 man die Umsetzung c) in Gegenwart eines Enzyms (E) durchführt.

2) Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß es sich bei dem Enzym (E) um eine Lipase, Esterase oder Protease handelt.

15 3) Verfahren nach Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, daß man in Stufe c) den Umsatz auf mindestens 95 % einstellt.

4) Verfahren nach einem der vorstehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß man die Umsetzung c) bei 20 bis 80 °C durchführt.

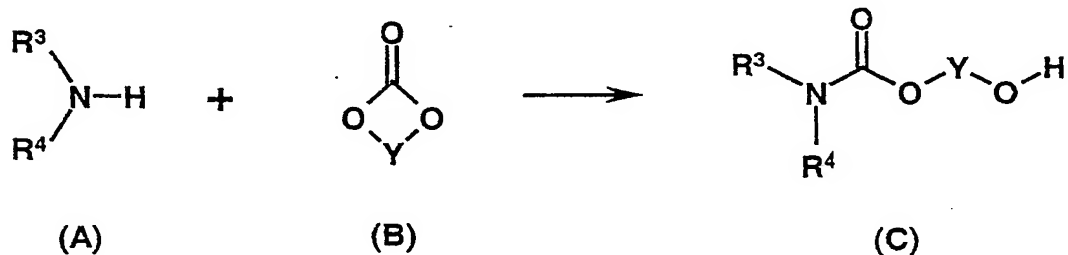
20

5) Verfahren nach einem der vorstehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß der urethangruppenhaltige Alkohol (C) erhältlich ist durch

25

- a) Umsetzung eines Amins (A) mit einem Carbonat (B) und
b) gegebenenfalls Aufreinigung des aus a) erhältlichen Reaktionsgemisches.

6) Verfahren nach Anspruch 5, dadurch gekennzeichnet, daß der urethangruppenhaltige Alkohol (C) erhältlich ist durch eine Umsetzung gemäß,



30

worin

2

- 5 R^3, R^4 unabhängig voneinander Wasserstoff, $C_1 - C_{18}$ -Alkyl, gegebenenfalls durch ein oder mehrere Sauerstoff- und/oder Schwefelatome und/oder ein oder mehrere substituierte oder unsubstituierte Iminogruppen unterbrochenes $C_2 - C_{18}$ -Alkyl, $C_2 - C_{18}$ -Alkenyl, $C_6 - C_{12}$ -Aryl, $C_5 - C_{12}$ -Cycloalkyl oder einen fünf- bis sechsgliedrigen, Sauerstoff-, Stickstoff- und/oder Schwefelatome aufweisenden Heterocyclus, wobei die genannten Reste jeweils durch Aryl, Alkyl, Aryloxy, Alkyloxy, Heteroatome und/oder Heterocyclen substituiert sein können, oder eine Gruppe der Formel $-[X_i]_k-H$,
- 10 Y C_2-C_{20} -Alkylen oder durch ein- oder mehrere Sauerstoff- und/oder Schwefelatome und/oder ein oder mehrere substituierte oder unsubstituierte Iminogruppen und/oder durch eine oder mehrere $-(CO)-$, $-O(CO)O-$, $-(NH)(CO)O-$, $-O(CO)(NH)-$, $-O(CO)-$ oder $-(CO)O-$ Gruppen unterbrochenes C_2-C_{20} -Alkylen, wobei die genannten Reste jeweils durch Aryl, Alkyl, Aryloxy, Alkyloxy, Heteroatome und/oder Heterocyclen substituiert sein können,
- 15 k für eine Zahl von 1 bis 50 und
- 20 X_i für $i = 1$ bis k voneinander ausgewählt sein kann aus der Gruppe
 $-CH_2-CH_2-O-$, $-CH_2-CH_2-N(H)-$, $-CH_2-CH_2-CH_2-N(H)-$, $-CH_2-CH(NH_2)-$,
 $-CH_2-CH(NHCHO)-$, $-CH_2-CH(CH_3)-O-$, $-CH(CH_3)-CH_2-O-$, $-CH_2-C(CH_3)_2-O-$,
 $-C(CH_3)_2-CH_2-O-$, $-CH_2-CH_2-CH_2-O-$, $-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-O-$, $-CH_2-CHVin-O-$,
 $-CHVin-CH_2-O-$, $-CH_2-CHPh-O-$ und $-CHPh-CH_2-O-$, worin Ph für Phenyl und
25 Vin für Vinyl steht,
bedeuten.
- 30 7) Reaktionsgemisch, erhältlich gemäß einem der Ansprüche 1 bis 6.
- 8) Strahlungs- oder Dual-Cure härtbare Beschichtungsmasse, enthaltend ein Reaktionsgemisch gemäß einem der Ansprüche 1 bis 6.
- 9) Verwendung von urethangruppenhaltigen (Meth)acrylsäureestern gemäß einem der Ansprüche 1 bis 6 als Reaktivverdünner oder Bindemittel in strahlungs- oder Dual-Cure-härtbaren Beschichtungsmitteln oder als als Comonomere in Poly(meth)acrylaten.
- 35

3

10) Urethangruppenhaltiger (Meth)acrylsäureester, erhältlich durch

5 a) Umsetzung eines Polyethylenimins, eines hydrierten Polyacrylnitrils, eines geradkettigen, verzweigten oder dendritischen Polymers mit Aminofunktionen oder eines zumindest teilweise hydrolysierten Poly-N-Vinylformamids mit einem gewichtsmittleren Molekulargewicht M_w von 200 bis 1.000.000 mit einem Carbonat (B) bei einer Temperatur von 0 bis 120 °C,

10 b) gegebenenfalls Aufreinigung des aus a) erhältlichen Reaktionsgemisches,

15 c) Umsetzung des Reaktionsgemischs aus a) oder b) mit (Meth)acrylsäure oder einem Ester von (Meth)acrylsäure mit einem gesättigten Alkohol (D) in Gegenwart eines Enzyms (E) und

d) gegebenenfalls Aufreinigung des Reaktionsgemisches aus c).

Enzymatische Herstellung urethangruppenhaltiger (Meth)acrylsäureester

Beschreibung

- 5 Die vorliegende Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung von urethangruppenhaltigen (Meth)acrylsäureestern und deren Verwendung in strahlungshärtbaren Beschichtungsmassen.

Die Herstellung von (Meth)acrylsäureestern erfolgt zumeist durch säure- oder basenkatalysierte Ver- oder Umesterung von (Meth)acrylsäure oder anderen (Meth)acrylsäureestern mit Alkoholen bei Temperaturen von 40 bis deutlich über 100 °C. Aufgrund der hohen Temperaturen ist der Zusatz hoher Mengen von Polymerisationsinhibitoren erforderlich, um eine unerwünschte Polymerisierung der Monomeren zu unterdrücken. Dabei entstehen oft komplexe und bisweilen gefärbte Produktgemische. Zur Entfernung von Färbungen und unumgesetzter Reaktanden werden die Produktgemische durch aufwendige alkalische Wäschen aufgearbeitet. Das Waschverfahren ist langwierig und kostspielig, da sich vor allem teilveresterte Produkte nur langsam extrahieren und abtrennen lassen.

Die Herstellung urethangruppenhaltiger (Meth)acrylate über eine konventionelle sauerkatalysierte Veresterung ist zudem schwierig, da Urethangruppen säureempfindlich sind.

JP-A 2001-40039 beschreibt carbamatgruppenhaltige (Meth)acrylsäureester, die über eine sauerkatalysierte Veresterung hergestellt werden.

Nachteilig an dem beschriebenen Verfahren ist, daß die Reinheit des erhaltenen Produkts lediglich 75,9 % bei einer Massenbilanz von 95 % beträgt.

EP-A1 36 813 beschreibt die zweistufige Herstellung N-substituierter, carbamatgruppenhaltiger Acrylate durch Umsetzung von mehrfach hydroxyalkylierten Acrylaten mit Isocyanaten.

Nachteilig an dem beschriebenen Verfahren ist die Beschränkung auf solche Substrate, die als Isocyanate verfügbar sind. So sind beispielsweise N,N-disubstituierte Carbamate nach diesem Verfahren nicht herstellbar, ebenfalls solche mit N-Substituenten, die gegenüber Isocyanat reaktive Gruppen tragen. Für die Umsetzung mit dem Isocyanat sind zudem toxische Zinnverbindungen als Katalysator notwendig.

Die Herstellung von (Meth)acrylsäureestern durch eine enzymatische Ver- oder Umesterung ist bekannt.

Hajjar et al. beschreiben in *Biotechnol. Lett.* **1990**, *12*, 825-830 die enzymatische Umesterung von cyclischen und offenkettigen Alkandiolen mit Ethylacrylat mit einer Lipase aus *Chromobacterium viscosum*. Die Reaktionen laufen bei einem 18-fachen molaren Überschuß des Alkylacrylats gegenüber dem Diol in einem lösungsmittelfreien System ab. Es entstehen Mischungen aus Mono- und Diacrylaten.

US 5240835 beschreibt die Umesterung von Alkylacrylaten mit Alkoholen unter Katalyse eines Biokatalysators aus *Corynebacterium oxydans*. Beispielhaft wird dort die Reaktion von einem 96-fachen molaren Überschuß Ethylacrylat mit 2,2-Dimethyl-1,3-propandiol aufgeführt. Lediglich 21 % Ausbeute wurden nach 3 Tagen bei 30 °C erhalten.

Derango et al. beschrieben in *Biotechnol. Lett.* **1994**, *16*, 241-246 die Lipase-katalysierte Herstellung von Carbamoyloxyethylmethacrylat durch Umesterung von 2-Hydroxyethylcarbamit mit Vinylmethacrylat. Eine vollständige Umsetzung wird erreicht durch das spezielle Edukt Vinylmethacrylat, da freigesetzter Vinylalkohol dem Reaktionsgleichgewicht als Acetaldehyd entzogen wird. Nachteilig an diesem Verfahren ist, daß Vinylmethacrylat nicht kommerziell verfügbar ist.

Die Verwendung von urethangruppenhaltigen (Meth)acrylsäureestern in strahlungshärtbaren Beschichtungsmassen ist aus EP-A1 263 749 bekannt.

Aufgabe der vorliegenden Erfindung war es, ein Verfahren zur Verfügung zu stellen, mit dem urethangruppenhaltige (Meth)acrylsäureestern in hohen Umsätzen und hohen Reinheiten aus einfachen, toxikologisch unbedenklicher als Vinylmethacrylat eingeschätzten Edukten herstellbar sind. Die Synthese sollte unter milden Bedingungen ablaufen, so daß Produkte mit einer niedrigen Farbzahl und Viskosität resultieren.

Die Aufgabe wurde gelöst durch ein Verfahren zur Herstellung urethangruppenhaltiger (Meth)acrylsäureester (F) durch

- c) Umsetzung eines urethangruppenhaltigen Alkohols (C) mit (Meth)acrylsäure oder einem Ester von (Meth)acrylsäure mit einem gesättigten Alkohol (D) und
- d) gegebenenfalls Aufreinigung des Reaktionsgemisches aus c), wobei man die Umsetzung c) in Gegenwart eines Enzyms (E) durchführt.

Mit Hilfe des erfindungsgemäßen Verfahrens ist die Herstellung urethangruppenhaltiger (Meth)acrylsäureester in hoher chemischer und Raum-Zeit-Ausbeute und unter milden Bedingungen möglich.

3

Urethangruppen im Sinne dieser Schrift sind O-substituierte und N-un-, mono- oder disubstituierte Strukturelemente der Formel $>N-C(=O)-O-$.

5 (Meth)acrylsäure steht in dieser Schrift für Methacrylsäure und Acrylsäure, bevorzugt für Acrylsäure.

10 Urethangruppenhaltige Alkohole (C) sind solche Verbindungen, die mindestens eine Urethangruppe, bevorzugt 1 bis 10, besonders bevorzugt 1 bis 5, ganz besonders bevorzugt 1 bis 2 und insbesondere eine Urethangruppe, sowie mindestens eine Hydroxygruppe ($-OH$), bevorzugt 1 bis 10, besonders bevorzugt 1 bis 6, ganz besonders bevorzugt 1 bis 3, insbesondere 1 bis 2 und speziell eine Hydroxygruppe enthalten.

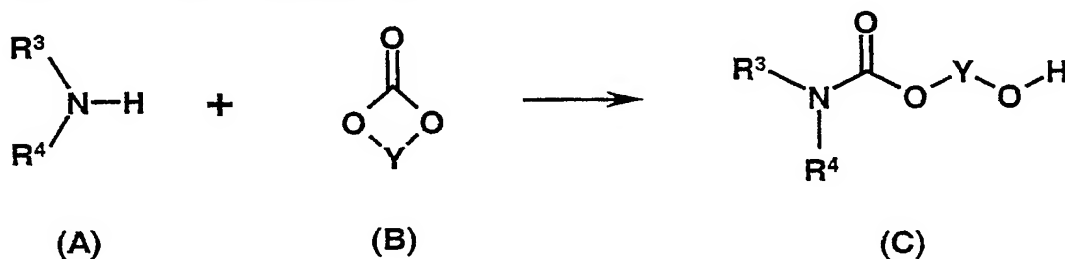
15 Bevorzugte urethangruppenhaltige Alkohole (C) weisen ein durchschnittliches Molgewicht von 105 bis 800.000 g/mol auf, bevorzugt 120 bis 25.000, besonders bevorzugt 200 bis 5000 und ganz besonders bevorzugt 400 bis 4500 g/mol.

Besonders bevorzugte urethangruppenhaltige Alkohole (C) sind solche, die erhältlich sind durch

- 20 a) Umsetzung eines Amins (A) mit einem Carbonat (B) und
b) gegebenenfalls Aufreinigung des aus a) erhältlichen Reaktionsgemisches.

Amine sind dabei Ammoniak, primäre oder sekundäre Amine, Carbonate sind O,O'-disubstituierte Carbonate mit dem Strukturelement $-O-C(=O)-O-$.

25 Ganz besonders bevorzugte urethangruppenhaltige Alkohole (C) sind solche, die erhältlich sind durch eine Umsetzung gemäß Formel I,



worin

30

R^3, R^4 unabhängig voneinander Wasserstoff, $C_1 - C_{18}$ -Alkyl, gegebenenfalls durch ein oder mehrere Sauerstoff- und/oder Schwefelatome und/oder ein oder mehrere substituierte oder unsubstituierte Iminogruppen unterbrochenes $C_2 - C_{18}$ -Alkyl, $C_2 - C_{18}$ -Alkenyl,

$C_6 - C_{12}$ -Aryl, $C_5 - C_{12}$ -Cycloalkyl oder einen fünf- bis sechsgliedrigen, Sauerstoff-, Stickstoff- und/oder Schwefelatome aufweisenden Heterocyclen, wobei die genannten Reste jeweils durch Aryl, Alkyl, Aryloxy, Alkyloxy, Heteroatome und/oder Heterocyclen substituiert sein können, oder eine Gruppe der Formel $-[X_i]_k-H$,

5

Y $C_2 - C_{20}$ -Alkylen oder durch ein- oder mehrere Sauerstoff- und/oder Schwefelatome und/oder ein oder mehrere substituierte oder unsubstituierte Iminogruppen und/oder durch eine oder mehrere $-(CO)-$, $-O(CO)O-$, $-(NH)(CO)O-$, $-O(CO)(NH)-$, $-O(CO)-$ oder $-(CO)O$ -Gruppen unterbrochenes $C_2 - C_{20}$ -Alkylen, wobei die genannten Reste jeweils durch Aryl, Alkyl, Aryloxy, Alkyloxy, Heteroatome und/oder Heterocyclen substituiert sein können,

10

k für eine Zahl von 1 bis 50 und

15

X_i für jedes $i = 1$ bis k unabhängig voneinander ausgewählt sein kann aus der Gruppe $-CH_2-CH_2-O-$, $-CH_2-CH_2-N(H)-$, $-CH_2-CH_2-CH_2-N(H)-$, $-CH_2-CH(NH_2)-$, $-CH_2-CH(NHCHO)-$, $-CH_2-CH(CH_3)-O-$, $-CH(CH_3)-CH_2-O-$, $-CH_2-C(CH_3)_2-O-$, $-C(CH_3)_2-CH_2-O-$, $-CH_2-CH_2-CH_2-O-$, $-CH_2-CH_2-CH_2-CH_2-O-$, $-CH_2-CHVin-O-$, $-CHVin-CH_2-O-$, $-CH_2-CHPh-O-$ und $-CHPh-CH_2-O-$, worin Ph für Phenyl und Vin für Vinyl steht,

20

bedeuten.

R^3 und R^4 können auch gemeinsam einen Ring bilden.

25

Bevorzugt sind R^3 und R^4 unabhängig voneinander Wasserstoff, $C_1 - C_{12}$ -Alkyl, $C_5 - C_6$ -Cycloalkyl oder eine Gruppe der Formel $-[X_i]_k-H$, besonders bevorzugt sind R^3 und R^4 unabhängig voneinander Wasserstoff, $C_1 - C_4$ -Alkyl, $C_5 - C_6$ -Cycloalkyl oder eine Gruppe der Formel $-[X_i]_k-H$ und ganz besonders bevorzugt Wasserstoff, $C_1 - C_4$ -Alkyl, oder eine Gruppe der Formel $-[X_i]_k-H$. Insbesondere ist einer der Reste R^3 und R^4 Wasserstoff und der andere $C_1 - C_4$ -Alkyl, oder eine Gruppe der Formel $-[X_i]_k-H$.

30

Y ist bevorzugt $C_2 - C_{10}$ -Alkylen, besonders bevorzugt $C_2 - C_6$ -Alkylen, ganz besonders bevorzugt $C_2 - C_4$ -Alkylen, insbesondere $C_2 - C_3$ -Alkylen und speziell C_2 -Alkylen, wobei die genannten Reste jeweils durch Aryl, Alkyl, Aryloxy, Alkyloxy, Heteroatome und/oder Heterocyclen substituiert sein können.

35

5

k ist bevorzugt 1 bis 30, besonders bevorzugt 1 bis 20, ganz besonders bevorzugt 1 bis 10 und insbesondere 1 bis 5.

Bevorzugte X_1 sind $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{O}-$, $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{N}(\text{H})-$, $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{N}(\text{H})-$, $-\text{CH}_2-\text{CH}(\text{NH}_2)-$,
5 $-\text{CH}_2-\text{CH}(\text{NHCHO})-$, $-\text{CH}_2-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{O}-$ und $-\text{CH}(\text{CH}_3)-\text{CH}_2-\text{O}-$, besonders bevorzugt ist
 $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{O}-$, $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{N}(\text{H})-$, $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{N}(\text{H})-$ und $-\text{CH}_2-\text{CH}(\text{NH}_2)-$, ganz besonders be-
vorzugt ist $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{O}-$, $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{N}(\text{H})-$ und $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{N}(\text{H})-$.

Beispiele für R^3 und/oder R^4 sind Wasserstoff, Methyl, Ethyl, *iso*-Propyl, n-Propyl, n-Butyl, *iso*-
10 Butyl, *sek*-Butyl, *tert*-Butyl, n-Hexyl, n-Heptyl, n-Octyl, n-Decyl, n-Dodecyl, n-Tetradecyl, n-
Hexadecyl, n-Octadecyl, n-Eicosyl, 2-Ethylhexyl, Cyclopentyl, Cyclohexyl, Cyclooctyl, Cyclodo-
decyl, 2-Hydroxyethyl, 2-Hydroxypropyl, 1-Hydroxypropyl, 5-Hydroxy-3-oxa-pentyl, 8-Hydroxy-
3,6-dioxa-octyl oder 11-Hydroxy-3,6,9-trioxa-undecyl.

Beispiele für Y sind 1,2-Ethylen, 1,2-Propylen, 1,1-Dimethyl-1,2-ethylen, 1-Hydroxymethyl-1,2-
15 ethylen, 2-Hydroxy-1,3-propylen, 1,3-Propylen, 1,4-Butylen, 1,6-Hexylen, 2-Methyl-1,3-Propylen,
2-Ethyl-1,3-Propylen, 2,2-Dimethyl-1,3-Propylen und 2,2-Dimethyl-1,4-butylen, bevorzugt sind
1,2-Ethylen, 1,2-Propylen, 1,3-Propylen, besonders bevorzugt sind 1,2-Ethylen und 1,2-Propylen
und ganz besonders bevorzugt ist 1,2-Ethylen.

Beispielhafte Amine (A) sind Ammoniak, Methylamin, Dimethylamin, Ethylamin, Diethylamin, *iso*-
20 Propylamin, Di-*iso*-Propylamin, n-Butylamin, Di-n-Butylamin, *tert*-Butylamin, Monoethanolamin,
Diethanolamin, Propanolamin, Dipropanolamin, Piperidin, Piperazin, Pyrrolidin, Cyclopentylamin,
Cyclohexylamin, Anilin, Ethylendiamin, Diethylentriamin, Triethylentetramin, Tetraethylenpen-
25 tamin und Polyethylenimine mit einem gewichtsmittleren Molekulargewicht M_w von 200 bis
25.000 g/mol, bevorzugt von 400 bis 8.000, besonders bevorzugt von 750 bis 5000 und ganz
besonders bevorzugt von 800 bis 3.000 g/mol. Erfindungsgemäß verwendbare Polyethylenimine
weisen beispielsweise ein Verhältnis von primären:sekundären:tertiären Amingruppen von
1: 0,75 – 1,25 : 0,4-0,8 auf. Selbstverständlich können auch höhermolekulare Polyethylenimine
30 eingesetzt werden, beispielsweise bis zu einem Molekulargewicht M_w von 2.000.000, bevorzugt
bis zu 750.000, da solche Polyethylenimine jedoch zumeist in wässriger Lösung vorliegen, sollte
das Lösungsmittel vor dem Einsatz in der erfindungsgemäßen Reaktion entfernt und/oder durch
ein anderes ersetzt werden.

Weitere Amine (A) können beispielsweise hydrierte Polyacrylnitrile, geradkettige, verzweigte
35 oder dendritische Polymere mit Aminofunktionen oder zumindest teilweise hydrolysierte
Poly-N-Vinylformamide sein.

Geradkettige Polymere mit Aminofunktionen sind beispielsweise Polyethylenglykole, Polypropylenglykole, gemischte Polyalkylenoxide, Poly-1,3-propandiole, Poly-THF oder alkoxylierte Polyole oder Monoole, bei denen mindestens eine endständige Hydroxygruppe durch eine Aminogruppe ersetzt worden ist, sowie aminofunktionalisierte Polyisobutene, jeweils mit einem gewichtsmittleren Molekulargewicht M_w von 200 bis 25.000 g/mol, bevorzugt von 400 bis 8.000, besonders bevorzugt von 750 bis 5000 und ganz besonders bevorzugt von 800 bis 3.000 g/mol. Beispiele dafür sind Jeffamine® der Firma Huntsman Corp., Houston.

Verzweigte Polymere mit Aminofunktionen sind beispielsweise beschrieben in WO 93/14147, S. 2, Z. 3 – S. 6, Z. 14, deren Herstellung ist in derselben Schrift sowie in WO 95/02008 und WO 97/23514 beschrieben, oder solche verzweigten Polymere, deren Herstellung in WO 95/20619 beschrieben ist, sowie die in Biomacrololecules, 2002, 3, 926 – 936 beschriebenen Polyethylenglykol-Polyethylenimin-Blockpolymere.

Bevorzugte verzweigte Polymere sind beispielsweise die auf 1,4-Diaminobutan gestarteten, durch abwechselnde Michael-Addition von Acrylnitril und Hydrierung der Nitrilgruppe erhältlichen Dendrimere der 1. Dendrimergeneration (Astramol® Am-4, der Firma DSM, Niederlande, CAS-Nr. [120239-63-6]), der 2. Generation (Astramol® Am-8, der Firma DSM, Niederlande, CAS-Nr. [154487-83-9]), der 3. Generation (Astramol® Am-16, CAS-Nr. [154487-85-1]), der 4. Generation (Astramol® Am-32, CAS-Nr. [163611-04-9]) oder der 5. Generation (Astramol® Am-64, CAS-Nr. [163611-05-0]).

Zumindest teilweise hydrolysierte Poly-N-Vinylformamide sind beispielsweise beschrieben in EP B1 71 050, S. 1, Z. 31 bis S. 4, Z. 54. Bevorzugt sind solche hydrolysierten Poly-N-Vinylformamide mit einem K-Wert (nach Fikentscher gemessen in 0,5 Gew.-%iger wässriger Kochsalzlösung bei 25 °C) zwischen 10 und 110, wobei K-Werte zwischen 30 und 80 besonders bevorzugt sind, und einem Spaltgrad (Hydrolysegrad der Formylgruppe) von 10 bis 100 mol%, bevorzugt 10 bis 80, besonders bevorzugt 20 bis 60 und ganz besonders bevorzugt 30 bis 50 mol%.

Beispielhafte Carbonate (B) sind Ethylencarbonat, 1,3-Propylencarbonat und 1,2-Propylencarbonat.

Die Umsetzung eines Amins (A) mit einem Carbonat (B) ist an sich bekannt, beispielsweise aus US 4,820,830, Sp. 4, Z. 44 bis Sp. 5, Z. 9, , und nicht beschränkt.

Typischerweise werden das Amin (A) und das Carbonat (B) in einer Stöchiometrie von 0,7 bis 1,2 mol Amin : 1 mol Carbonat, bevorzugt 0,8 – 1,2 : 1, besonders bevorzugt 0,9 – 1,1:1, ganz besonders bevorzugt 0,95 – 1,1:1 und insbesondere 1:1 mol/mol miteinander umgesetzt.

Die Umsetzung erfolgt in der Regel bei einer Temperatur von 0 bis 120 °C, besonders bei 20 bis 100, ganz besonders bevorzugt 30 bis 80 und ganz besonders bevorzugt 40 bis 80 °C.

Die Umsetzung ist in der Regel innerhalb von 12 Stunden beendet, bevorzugt innerhalb von 15 Minuten bis 10 Stunden, besonders bevorzugt in 30 Minuten bis 8 Stunden, ganz besonders bevorzugt 45 Minuten bis 6 Stunden und insbesondere innerhalb von 1 bis 4 Stunden.

Die Gesamtaminzahl gem. DIN 53176 des Reaktionsproduktes sollte nicht mehr als 200 mg KOH/g betragen, vorzugsweise nicht mehr als 100 und ganz besonders bevorzugt nicht mehr als 80 mg KOH/g.

Die Umsetzung kann ohne Lösungsmittel durchgeführt werden oder in Anwesenheit eines solchen, beispielsweise Alkohole, Ether, Ketone, Kohlenwasserstoffe oder Wasser, bevorzugt ohne Lösungsmittel.

Das aus a) erhaltliche Reaktionsgemisches kann in einem weiteren Schritt b) falls gewünscht aufgereinigt werden, beispielsweise durch Filtration, Destillation, Rektifikation, Chromatographie, Behandlung mit Ionentauschern, Adsorbentien, neutraler, saurer und/oder alkalischer Wäsche, Strippen oder Kristallisation.

Eine bevorzugte Ausführungsform der vorliegenden Erfindung stellen urethangruppenhaltige (Meth)acrylsäureester dar, erhältlich durch

25

a) Umsetzung eines Polyethylenimins, eines hydrierten Polyacrylnitrils, eines verzweigten Polymers mit Aminofunktionen oder eines zumindest teilweise hydrolysierten Poly-N-Vinylformamids mit einem gewichtsmittleren Molekulargewicht M_w von 200 bis 1.000.000, bevorzugt 200 – 750.000, besonders bevorzugt 200 – 25.000, ganz besonders bevorzugt 400 – 8.000, insbesondere 750 – 5.000 und speziell 800 – 3.000 g/mol mit einem Carbonat (B) bei einer Temperatur von 0 bis 120 °C,

30

b) gegebenenfalls Aufreinigung des aus a) erhaltlichen Reaktionsgemisches,

c) Umsetzung des Reaktionsgemischs aus a) oder b) mit (Meth)acrylsäure oder einem Ester von (Meth)acrylsäure mit einem gesättigten Alkohol (D) in Gegenwart eines Enzyms (E) und

35

d) gegebenenfalls Aufreinigung des Reaktionsgemisches aus c).

Bevorzugt ist die Umsetzung von linearen oder verzweigten Polyethyleniminen, Dendrimeren mit Aminofunktionen oder zumindest teilweise hydrolysierten Poly-N-Vinylformamiden, besonders
5 bevorzugt von Polyethyleniminen oder Dendrimeren mit Aminofunktionen und ganz besonders bevorzugt von Polyethyleniminen.

In Schritt c) erfolgt die Um- oder Veresterung des urethangruppenhaltigen Alkohols mit mindestens einem (Meth)acrylat oder (Meth)acrylsäure (D) in Anwesenheit eines die Um- oder Veresterung katalysierenden Enzyms (E).
10

Verbindungen (D) können (Meth)acrylsäure oder Ester von (Meth)acrylsäure mit einem gesättigten Alkohol sein, bevorzugt (Meth)acrylsäure und deren gesättigten C₁ – C₁₀-Alkylester.

15 Gesättigt bedeutet im Rahmen dieser Schrift Verbindungen ohne C-C-Mehrfachbindungen (außer selbstverständlich die C=C-Doppelbindung in den (Meth)acryleinheiten).

Beispiele für Verbindungen (D) sind (Meth)acrylsäure und (Meth)acrylsäuremethyl-, -ethyl-, -n-butyl-, -*iso*-butyl-, n-octyl- und -2-Ethylhexylester, 1,2-Ethylenglycoldi- und -mono(meth)acrylat,
20 1,4-Butandiol-di- und -mono(meth)acrylat, 1,6-Hexandiol-di- und -mono(meth)acrylat, Trimethylolpropantri(meth)acrylat und Pentaerythritetra(meth)acrylat.

Besonders bevorzugt sind (Meth)acrylsäure und (Meth)acrylsäuremethyl-, -ethyl-, -n-butyl- und -2-Ethylhexylester und ganz besonders bevorzugt (Meth)acrylsäuremethyl-, -ethyl- und -n-butylester.
25

Die enzymatische Um- oder Veresterung mit einem (Meth)acrylat oder (Meth)acrylsäure erfolgt im Allgemeinen bei 0 bis 100°C, bevorzugt 20 bis 80 °C, besonders bevorzugt 20 bis 70°C, ganz besonders bevorzugt 20 bis 60 °C.
30

Erfindungsgemäß einsetzbare Enzyme (E) sind beispielsweise ausgewählt unter Hydrolasen, Esterasen (E.C. 3.1.-.-), Lipasen (E.C. 3.1.1.3), Glykosylasen (E.C. 3.2.-.-) und Proteasen (E.C. 3.4.-.-) in freier oder auf einem Träger chemisch oder physikalisch immobilisierter Form, bevorzugt Lipasen, Esterasen oder Proteasen. Besonders bevorzugt sind Novozyme 435 (Lipase aus *Candida antartica* B) oder Lipase aus *Aspergillus* sp., *Aspergillus niger* sp., *Mucor* sp., *Penicillium cyclopium* sp., *Geotrichum candidum* sp., *Rhizopus javanicus*, *Burholderia* sp., *Candida* sp., *Pseudomonas* sp., oder Schweinepankreas, ganz besonders bevorzugt sind Lipase aus *Candida antartica* B oder aus *Burholderia* sp.
35

Der Enzymgehalt im Reaktionsmedium liegt in der Regel im Bereich von etwa 0,1 bis 10 Gew.-%, bezogen auf die Summe der eingesetzten Komponenten (C) und (D).

Die Reaktionszeit hängt unter anderem von der Temperatur, der verwendeten Menge und der Aktivität des Enzymkatalysators und vom geforderten Umsatz ab sowie vom urethangruppenhaltigen Alkohol. Bevorzugt wird die Reaktionszeit so angepaßt, daß der Umsatz aller ursprünglich im Alkohol (C) enthaltenden Hydroxyfunktionen mindestens 70%, bevorzugt mindestens 80, besonders bevorzugt mindestens 90, ganz besonders bevorzugt mindestens 95 % und insbesondere mindestens 97 % beträgt. In der Regel sind dafür 1 bis 48 Stunden, bevorzugt 1 bis 12 und besonders bevorzugt 1 bis 6 Stunden ausreichend.

Das molare Verhältnis von (Meth)acrylsäureverbindung (D) (bezogen auf die (Meth)acryleinheiten) zu urethangruppenhaltigem Alkohol (C) (bezogen auf Hydroxygruppen) kann in einem weiten Bereich, wie z.B. im Verhältnis 100:1 bis 1:1, bevorzugt 50:1 bis 1:1, besonders bevorzugt 20:1 bis 1:1 und ganz besonders bevorzugt 10:1 bis 1:1, schwanken.

Die Reaktion kann in organischen Lösungsmitteln oder deren Gemischen oder ohne Zusatz von Lösungsmitteln ablaufen. Die Ansätze sind in der Regel weitgehend wasserfrei (d.h. unter 10, bevorzugt unter 5 Vol% Wasserzusatz).

Der Anteil organischer Lösungsmittel beträgt beispielsweise 0,01-30 Gew.-%, bevorzugt 0,1-5. Geeignete organische Lösungsmittel sind solche für diese Zwecke bekannten, beispielsweise tertiäre Monoole, wie C₃-C₆-Alkohole, bevorzugt tert-Butanol, tert-Amylalkohol, Pyridin, Poly-C₁-C₄-alkylenglykoldi-C₁-C₄-alkylether, bevorzugt Polyethylenglykoldi-C₁-C₄-alkylether, wie z.B. 1,2-Dimethoxyethan, Diethylenglycoldimethylether, Polyethylenglycoldimethylether 500, C₁-C₄-Alkylencarbonate, insbesondere Propylencarbonat, C₃-C₆-Alkyllessigsäureester, insbesondere tert.-Butyl-essigsäureester, THF, Toluol, 1,3-Dioxolan, Aceton, *iso*-Butyl-methylketon, Ethylmethylketon, 1,4-Dioxan, tert-Butylmethylether, Cyclohexan, Methylcyclohexan, Toluol, Hexan, Dimethoxymethan, 1,1-Dimethoxyethan, Acetonitril, sowie deren ein- oder mehrphasige Mischungen. Es kann vorteilhaft sein, Reaktionswasser durch ein möglichst nahe am Temperaturoptimum des verwendeten Enzyms siedende binäres oder ternäres Heteroazeotrop abzutrennen, beispielsweise Ethylmethylketon/Hexan/Wasser. Das azeotrop entfernte Wasser kann dann durch Phasenscheidung oder Membrandampftrennung entfernt werden.

Wahlweise können zu den organischen Lösungsmitteln wässrige Lösungsmittel zugesetzt werden, so dass – je nach organischem Lösungsmittel – ein- oder mehrphasige Reaktionslösungen entstehen. Beispiele für wässrige Lösungsmittel sind Wasser sowie wässrige, verdünnte (z.B. 10

bis 100mM) Puffer, beispielsweise mit einem pH-Wert im Bereich von etwa 6 bis 8, wie z.B. Kaliumphosphat- oder TRIS-HCl-Puffer.

- 5 Der Wasseranteil im Reaktionsansatz liegt in der Regel bei 0-10 Vol%. Bevorzugt werden die Reaktanden ohne Vorbehandlung (Trocknung, Wasserdotierung) eingesetzt.

Die Substrate liegen entweder gelöst, als Feststoffe suspendiert oder in Emulsion im Reaktionsmedium vor. Vorzugsweise liegt die anfängliche Konzentration der Reaktanden im Bereich von etwa 0,1 bis 20 Mol/l, insbesondere bei 0,15 bis 10 Mol/l oder 0,2 bis 5 mol/l liegt.

10

Die Reaktion kann kontinuierlich, beispielsweise in einem Rohrreaktor oder in einer Rührreaktorkaskade, oder diskontinuierlich erfolgen.

15

Die Umsetzung kann in allen für eine solche Umsetzung geeigneten Reaktoren durchgeführt werden. Solche Reaktoren sind dem Fachmann bekannt. Bevorzugt erfolgt die Umsetzung in einem Rührkesselreaktor oder einem Festbettreaktor.

20

Zur Durchmischung des Reaktionsansatzes können beliebige Verfahren eingesetzt werden. Spezielle Rührvorrichtungen sind nicht erforderlich. Das Reaktionsmedium kann ein- oder mehrphasig sein und die Reaktanden werden darin gelöst, suspendiert oder emulgiert, gegebenenfalls zusammen mit dem Molekularsieb vorgelegt und zum Start der Reaktion, sowie gegebenenfalls ein- oder mehrmals im Verlauf der Reaktion, mit dem Enzympräparat versetzt. Die Temperatur wird während der Reaktion auf den gewünschten Wert eingestellt und kann, falls gewünscht, während des Reaktionsverlauf erhöht oder verringert werden.

25

Wird die Reaktion im Festbettreaktor durchgeführt, so ist der Festbettreaktor bevorzugt mit immobilisierten Enzymen bestückt, wobei die Reaktionsmischung durch eine mit dem Enzym gefüllte Säule gepumpt wird. Es ist auch möglich, die Umsetzung im Wirbelbett durchzuführen, wobei das Enzym auf einem Träger immobilisiert eingesetzt wird. Die Reaktionsmischung kann kontinuierlich durch die Säule gepumpt werden, wobei mit der Fließgeschwindigkeit die Verweilzeit und damit der gewünschte Umsatz steuerbar ist. Es ist auch möglich, die Reaktionsmischung im Kreislauf durch eine Säule zu pumpen, wobei auch unter Vakuum das Reaktionswasser bzw. der freigesetzte Alkohol gleichzeitig abdestilliert werden kann.

30

35

Die Entfernung des Reaktionswassers bzw. von Alkoholen, die bei einer Umesterung aus den Alkylacrylaten freigesetzt werden, erfolgt kontinuierlich oder schrittweise in an sich bekannter Weise, z.B. durch Vakuum, azeotrope Entfernung, Absorption, Pervaporation und Diffusion über Membranen.

Hierzu eignen sich vorzugsweise Molekularsiebe (Porengröße z.B. im Bereich von etwa 3-10 Angström), eine Abtrennung durch Destillation oder mit Hilfe geeigneter semipermeabler Membranen.

- 5 Nach Beendigung der Reaktion kann man das aus c) erhältliche Reaktionsgemisch ohne weitere Aufreinigung weiterverwenden oder es erforderlichenfalls in einem weiteren Schritt d) aufreinen.

- 10 d) In der Regel wird lediglich das eingesetzte Enzym vom Reaktionsgemisch abgetrennt und das Reaktionsprodukt vom gegebenenfalls verwendeten organischen Lösungsmittel abgetrennt.

Eine Abtrennung vom Enzym erfolgt in der Regel durch Filtration, Absorption, Zentrifugation oder Dekantieren. Das abgetrennte Enzym kann anschließend für weitere Reaktionen eingesetzt werden.

- 15 Die Abtrennung vom organischen Lösungsmittel erfolgt in der Regel durch Destillation, Rektifikation oder bei festen Reaktionsprodukten durch Filtration.

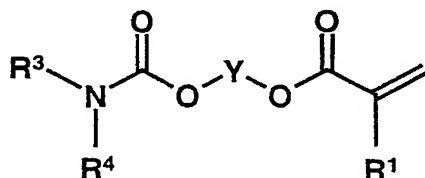
- 20 Zur weiteren Aufreinigung des Reaktionsproduktes kann auch eine Chromatographie durchgeführt werden.

Bevorzugt werden in Schritt d) jedoch lediglich das eingesetzte Enzym und das gegebenenfalls eingesetzte Lösungsmittel abgetrennt.

- 25 Die Reaktionsbedingungen bei der enzymatischen Um- oder Veresterung sind mild. Aufgrund der niedrigen Temperaturen und sonstigen milden Bedingungen wird die Bildung von Nebenprodukten in Schritt c) vermieden, die andernfalls zum Beispiel von chemischen Katalysatoren stammen können oder durch unerwünschte radikalische Polymerisation des eingesetzten (Meth)acrylats oder der eingesetzten (Meth)acrylsäure, die sonst nur durch Zugabe von Stabilisatoren verhindert werden kann. Bei der erfindungsgemäßen Reaktionsführung kann der (Meth)acrylverbindung (D) über den ohnehin enthaltenen Lagerstabilisator hinaus zusätzliche Stabilisator zugegeben werden, beispielsweise Hydrochinonmonomethylether, Phenothiazin, Phenole, wie z.B. 2-tert.-Butyl-4-methylphenol, 6-tert.-Butyl-2,4-dimethylphenol oder N-Oxyle, wie 4-Hydroxy-2,2,6,6-tetramethyl-piperidin-N-oxyl, 4-Oxo-2,2,6,6-tetramethyl-piperidin-N-oxyl, 35 beispielsweise in Mengen von 50 bis 2000 ppm. Vorteilhaft wird die Ver- oder Umesterung in Gegenwart eines sauerstoffhaltigen Gases, bevorzugt Luft oder Luft-Stickstoff-Gemische, durchgeführt. Des weiteren kann der Enzymkatalysator unproblematisch vom Endprodukt entfernt werden. Des weiteren wird in der Regel keine wesentliche Spaltung der Urethangruppen

durch enzymatische Verseifung festgestellt, man findet in der Regel weniger als 10 %, bevorzugt weniger als 5 % Nebenprodukte.

Durch das erfindungsgemäße Verfahren sind in einer besonders bevorzugten Ausführungsform urethangruppenhaltige (Meth)acrylsäureester (F) der Formel (II) zugänglich,



worin

R³ und R⁴ die oben genannten Bedeutungen haben,

Y ausgewählt ist unter 1,2-Ethylen, 1,2-Propylen, 1,1-Dimethyl-1,2-ethylen, 1-Hydroxymethyl-1,2-ethylen, 2-Hydroxy-1,3-propylen, 2-Hydroxy-1,3-propylen, 1,3-Propylen, 1,4-Butylen, 1,6-Hexylen, 2-Methyl-1,3-Propylen, 2-Ethyl-1,3-Propylen, 2,2-Dimethyl-1,3-Propylen und 2,2-Dimethyl-1,4-butylen,

R¹ Wasserstoff oder Methyl, bevorzugt Wasserstoff bedeutet, mit der Maßgabe, daß mindestens einer der Reste R³ und R⁴ ungleich Wasserstoff ist.

Diese urethangruppenhaltigen (Meth)acrylsäureester zeigen in strahlungshärtbaren Beschichtungsmassen eine starke Erhöhung der Kratzfestigkeit und der Elastizität, bei einer gleichzeitig niedrigen Viskosität, was die Verbindungen der Formel (II) zu wertvollen Bestandteilen von strahlungshärtbaren Beschichtungsmassen macht.

Ein Vorteil des erfindungsgemäßen Verfahrens ist, daß im wesentlichen vollständige Umsätze mit einfachen (Meth)acrylverbindungen (D) erzielt werden können, da das Reaktionsgleichgewicht verschoben werden kann, ohne spezielle Edukte wie beispielsweise Vinylmethacrylat verwenden zu müssen.

Die aus den Stufen c) beziehungsweise d) erhältlichen urethangruppenhaltigen (Meth)acrylsäureester können vorteilhaft als Comonomere in Poly(meth)acrylaten oder als Reaktivverdünner in strahlungshärtbaren und/oder Dual-Cure-härtbaren Poly(meth)acrylaten eingesetzt werden. Derartige Poly(meth)acrylate sind als Bindemittel in strahlungs- oder Dual-Cure-härtbaren Beschichtungsmitteln geeignet.

So erhältliche Beschichtungen weisen sehr hohe Kratzfestigkeiten, Härten, Chemikalienbeständigkeiten, Elastizität und Haftung, sowohl auf hydrophilen als auch auf hydrophoben Substraten auf.

5 Ein weiterer Gegenstand der vorliegenden Anmeldung ist daher die Verwendung der nach dem erfindungsgemäßen Verfahren hergestellten urethangruppenhaltigen (Meth)acrylsäureester als Reaktivverdünner oder Bindemittel in Strahlen oder Dual-Cure-härtbaren Beschichtungsmassen, bevorzugt in Deckbeschichtungen, besonders bevorzugt in transparenten Klarlacken. Selbstverständlich können die erfindungsgemäß hergestellten urethangruppenhaltigen

10 (Meth)acrylsäureester auch als Monomere in Polymerisationen, gegebenenfalls zusammen mit anderen polymerisierbaren Monomeren, wie z.B. (Meth)acrylsäure, (Meth)acrylsäureester, Styrol, Butadien, Acrylnitril, Vinylacetat, N-Vinylpyrrolidon, 4-Hydroxybutylvinylether oder N-Vinylformamid, verwendet werden.

15 Unter "Dual-Cure" ist zu verstehen, dass die Beschichtungsmassen thermisch und mit aktinischer Strahlung härtpbar sind. Im Rahmen der vorliegenden Erfindung ist unter aktinischer Strahlung elektromagnetische Strahlung wie sichtbares Licht, UV-Strahlung oder Röntgenstrahlung, insbesondere UV-Strahlung, und Korpuscularstrahlung wie Elektronenstrahlung zu verstehen.

20 Strahlenhärtpbare Bindemittel sind solche, die mittels aktinischer Strahlung wie vorstehend definiert, insbesondere mittels UV-Strahlung härtpbar sind.

25 Ein weiterer Gegenstand der vorliegenden Anmeldung sind Lackformulierungen, enthaltend die nach dem erfindungsgemäßen Verfahren erhältlichen urethangruppenhaltigen (Meth)acrylsäureester. Dabei können die urethangruppenhaltigen (Meth)acrylsäureester sowohl in Basislacken als auch in Decklacken eingesetzt werden. Aufgrund ihrer besonderen Eigenschaften, wie der Erhöhung der Kratzfestigkeit und Elastizität, sowie der Erniedrigung der Viskosität, insbesondere bei verzweigten Polyacrylaten, einer strahlengehärteten Klarlackbeschichtung, ist ihr Einsatz in Deckbeschichtungen bevorzugt.

30 Neben den nach dem erfindungsgemäßen Verfahren erhältlichen urethangruppenhaltigen (Meth)acrylsäureester (F) kann eine erfindungsgemäße strahlungshärtpbare Masse noch folgende Komponenten enthalten:

35

(G) mindestens eine polymerisierbare Verbindung mit mehreren copolymerisierbaren, ethylenisch ungesättigten Gruppen,

- (H) gegebenenfalls Reaktivverdünner,
(I) gegebenenfalls Photoinitiator sowie

(J) gegebenenfalls weitere lacktypische Additive.

5

Als Verbindungen (G) kommen strahlungshärtbare, radikalisch polymerisierbare Verbindungen mit mehreren, d.h. mindestens zwei, copolymerisierbaren, ethylenisch ungesättigten Gruppen in Betracht.

- 10 Bevorzugt handelt es sich bei Verbindungen (G) um Vinylether- oder (Meth)acrylatverbindungen, besonders bevorzugt sind jeweils die Acrylatverbindungen, d.h. die Derivate der Acrylsäure.

Bevorzugte Vinylether- und (Meth)acrylat-Verbindungen (G) enthalten 2 bis 20, bevorzugt 2 bis 10 und ganz besonders bevorzugt 2 bis 6 copolymerisierbare, ethylenisch ungesättigte Doppelbindungen.

15

Besonders bevorzugt sind solche Verbindungen (G) mit einem Gehalt an ethylenisch ungesättigte Doppelbindungen von 0,1 – 0,7 mol / 100 g, ganz besonders bevorzugt 0,2 – 0,6 mol / 100 g.

20

Das zahlenmittlere Molekulargewicht M_n der Verbindungen (G) liegt, wenn nicht anders angegeben, bevorzugt unter 15000, besonders bevorzugt bei 300 - 12000, ganz besonders bevorzugt bei 400 bis 5000 und insbesondere bei 500 – 3000 g/mol (bestimmt durch Gelpermeationschromatographie mit Polystyrol als Standard und Tetrahydrofuran als Elutionsmittel).

25

Als (Meth)acrylatverbindungen genannt seien (Meth)acrylsäureester und insbesondere Acrylsäureester sowie Vinylether von multifunktionellen Alkoholen, insbesondere solchen, die neben den Hydroxylgruppen keine weiteren funktionellen Gruppen oder allenfalls Ethergruppen enthalten. Beispiele solcher Alkohole sind z.B. bifunktionelle Alkohole, wie Ethylenglykol, Propylenglykol und deren höher kondensierte Vertreter, z.B. wie Diethylenglykol, Triethylenglykol, Dipropylenglykol, Tripropylenglykol etc., 1,2-, 1,3- oder 1,4-Butandiol, 1,5-Pentandiol, 1,6-Hexandiol, 3-Methyl-1,5-pentandiol, Neopentylglykol, alkoxylierte phenolische Verbindungen, wie ethoxylierte bzw. propoxylierte Bisphenole, 1,2-, 1,3- oder 1,4-Cyclohexandimethanol, trifunktionelle und höherfunktionelle Alkohole, wie Glycerin, Trimethylolpropan, Butantriol, Trimethylethanol, Pentaerythrit, Ditrिमethylolpropan, Dipentaerythrit, Sorbit, Mannit und die entsprechenden alkoxylierten, insbesondere ethoxylierten und/oder propoxylierten Alkohole.

30

35

15

Die Alkoxylierungsprodukte sind in bekannter Weise durch Umsetzung der vorstehenden Alkohole mit Alkylenoxiden, insbesondere Ethylen- oder Propylenoxid, erhältlich. Vorzugsweise beträgt der Alkoxylierungsgrad je Hydroxylgruppe 0 bis 10, d.h. 1 mol Hydroxylgruppe kann mit bis zu 10 mol Alkylenoxiden alkoxyliert sein.

5

Als (Meth)acrylatverbindungen seien weiterhin Polyester(meth)acrylate genannt, wobei es sich um die (Meth)acrylsäureester oder Vinylether von Polyesterolen handelt, sowie Urethan-, Epoxid- oder Melamin(meth)acrylate.

10

Urethan(meth)acrylate sind z.B. erhältlich durch Umsetzung von Polyisocyanaten mit Hydroxyalkyl(meth)acrylaten und gegebenenfalls Kettenverlängerungsmitteln wie Diolen, Polyolen, Diaminen, Polyaminen oder Dithiolen oder Polythiolen.

15

Die Urethan(meth)acrylate haben vorzugsweise ein zahlenmittleres Molgewicht M_n von 500 bis 20 000, insbesondere von 750 bis 10 000 besonders bevorzugt 750 bis 3000 g/mol (bestimmt durch Gelpermeationschromatographie mit Polystyrol als Standard).

20

Die Urethan(meth)acrylate haben vorzugsweise einen Gehalt von 1 bis 5, besonders bevorzugt von 2 bis 4 Mol (Meth)acrylgruppen pro 1000 g Urethan(meth)acrylat.

Epoxid(meth)acrylate sind erhältlich durch Umsetzung von Epoxiden mit (Meth)acrylsäure. Als Epoxide in Betracht kommen z.B. epoxidierte Olefine oder Glycidylether, z.B. Bisphenol-A-diglycidylether oder aliphatische Glycidylether, wie Butandiol diglycidether.

25

Melamin(meth)acrylate sind erhältlich durch Umsetzung von Melamin mit (Meth)acrylsäure oder deren Ester.

30

Die Epoxid(meth)acrylate und Melamin(meth)acrylate haben vorzugsweise ein zahlenmittleres Molgewicht M_n von 500 bis 20000, besonders bevorzugt von 750 bis 10000 g/mol und ganz besonders bevorzugt von 750 bis 3000 g/mol; der Gehalt an (Meth)acrylgruppen beträgt vorzugsweise 1 bis 5, besonders bevorzugt 2 bis 4 pro 1000 g Epoxid(meth)acrylat oder Melamin(meth)acrylat (bestimmt durch Gelpermeationschromatographie mit Polystyrol als Standard und Tetrahydrofuran als Elutionsmittel).

35

Weiterhin geeignet sind Carbonat(meth)acrylate, die im Mittel vorzugsweise 1 bis 5, insbesondere 2 bis 4, besonders bevorzugt 2 bis 3 (Meth)acrylgruppen und ganz besonders bevorzugt 2(Meth)acrylgruppen enthalten.

16

Das zahlungsmittlere Molekulargewicht M_n der Carbonat(meth)acrylate ist vorzugsweise kleiner 3000 g/mol, besonders bevorzugt kleiner 1500 g/mol, besonders bevorzugt kleiner 800 g/mol (bestimmt durch Gelpermeationschromatographie mit Polystyrol als Standard, Lösemittel Tetrahydrofuran).

5

Die Carbonat(meth)acrylate sind in einfacher Weise erhältlich durch Umesterung von Kohlen säureestern mit mehrwertigen, vorzugsweise zweiwertigen Alkoholen (Diolen, z.B. Hexandiol) und anschließende Veresterung der freien OH-Gruppen mit (Meth)acrylsäure oder auch Um esterung mit (Meth)acrylsäureestern, wie es z.B. in EP-A 92 269 beschrieben ist. Erhältlich sind sie auch durch Umsetzung von Phosgen, Harnstoffderivaten mit mehrwertigen, z.B. zweiwertigen Alkoholen.

10

Als Reaktivverdünner (Verbindungen (H)) kommen strahlungshärtbare, radikalisch oder kationisch polymerisierbare Verbindungen mit nur einer ethylenisch ungesättigten, copolymerisierbaren Gruppe in Betracht.

15

Genannt seien z.B. C_1 – C_{20} -Alkyl(meth)acrylate, Vinylaromaten mit bis zu 20 C-Atomen, Vinyl ester von bis zu 20 C-Atomen enthaltenden Carbonsäuren, ethylenisch ungesättigte Nitrile, Vinylether von 1 bis 10 C-Atome enthaltenden Alkoholen, α,β -ungesättigte Carbonsäuren und deren Anhydride und aliphatischen Kohlenwasserstoffen mit 2 bis 8 C-Atomen und 1 oder 2 Doppelbindungen.

20

Als (Meth)acrylsäurealkylester bevorzugt sind solche mit einem C_1 – C_{10} -Alkylrest, wie Methylmethacrylat, Methylacrylat, n-Butylacrylat, Ethylacrylat und 2-Ethylhexylacrylat.

25

Insbesondere sind auch Mischungen der (Meth)acrylsäurealkylester geeignet.

Vinylester von Carbonsäuren mit 1 bis 20 C-Atomen sind z.B. Vinyllaurat, Vinylstearat, Vinylpropionat und Vinylacetat.

30

α,β -Ungesättigte Carbonsäuren und deren Anhydride können beispielsweise sein Acrylsäure, Methacrylsäure, Fumarsäure, Crotonsäure, Itaconsäure, Maleinsäure oder Maleinsäureanhydrid, bevorzugt Acrylsäure.

35

Als vinylaromatische Verbindungen kommen z.B. Vinyltoluol, α -Butylstyrol, 4-n-Butylstyrol, 4-n-Decylstyrol und vorzugsweise Styrol in Betracht.

Beispiele für Nitrile sind Acrylnitril und Methacrylnitril.

Geeignete Vinylether sind z.B. Vinylmethylether, Vinylisobutylether, Vinylhexylether und Vinyloc-
tylether.

5

Als nicht aromatische Kohlenwasserstoffe mit 2 bis 8 C-Atomen und einer oder zwei olefini-
schen Doppelbindungen seien Butadien, Isopren, sowie Ethylen, Propylen und Isobutylen ge-
nannt.

10

Weiterhin sind N-Vinylformamid, N-Vinylpyrrolidon sowie N-Vinylcaprolactam einsetzbar.

Als Photoinitiatoren (I) können dem Fachmann bekannte Photoinitiatoren verwendet werden,
z.B. solche in "Advances in Polymer Science", Volume 14, Springer Berlin 1974 oder in K. K.
Dietliker, Chemistry and Technology of UV- and EB-Formulation for Coatings, Inks and Paints,
Volume 3; Photoinitiators for Free Radical and Cationic Polymerization, P. K. T. Oldring (Eds),
SITA Technology Ltd, London, genannten.

15

In Betracht kommen z.B. Mono- oder Bisacylphosphinoxide Irgacure 819 (Bis(2,4,6-
Trimethylbenzoyl)phenylphosphinoxid), wie sie z.B. in EP-A 7 508, EP-A 57 474,
20 DE-A 196 18 720, EP-A 495 751 oder EP-A 615 980 beschrieben sind, beispielsweise
2,4,6-Trimethylbenzoyldiphenylphosphinoxid (Lucirin® TPO), Ethyl-2,4,6-
trimethylbenzoylphenylphosphinat, Benzophenone, Hydroxyacetophenone, Phenylglyoxylsäure
und ihre Derivate oder Gemische dieser Photoinitiatoren. Als Beispiele seien genannt Ben-
zophenon, Acetophenon, Acetonaphthochinon, Methylethylketon, Valerophenon, Hexanophe-
25 non, α -Phenylbutyrophenon, p-Morpholinopropiophenon, Dibenzosuberone, 4-
Morpholinobenzophenon, 4-Morpholinodeoxybenzoin, p-Diacetylbenzol, 4-Aminobenzophenon,
4'-Methoxyacetophenon β -Methylanthrachinon, *tert*-Butylanthrachinon, Anthrachinoncarbonylsäu-
reester, Benzaldehyd, α -Tetralon, 9-Acetylphenanthren, 2-Acetylphenanthren, 10-Thioxan-
30 thenon, 3-Acetylphenanthren, 3-Acetylindol, 9-Fluorenon, 1-Indanon, 1,3,4-Triacetylbenzol, Thi-
oxanthen-9-on, Xanthen-9-on, 2,4-Dimethylthioxanthon, 2,4-Diethylthioxanthon, 2,4-Di-*iso*-
propylthioxanthon, 2,4-Dichlorthioxanthon, Benzoin, Benzoin-*iso*-butylether, Chloroxanthenon,
Benzoin-tetrahydropyranylether, Benzoin-methylether, Benzoin-ethylether, Benzoin-butylether,
Benzoin-*iso*-propylether, 7-H-Benzoin-methylether, Benz[de]anthracen-7-on, 1-Naphthaldehyd,
4,4'-Bis(dimethylamino)benzophenon, 4-Phenylbenzophenon, 4-Chlorbenzophenon, Michlers
35 Keton, 1-Acetonaphthon, 2-Acetonaphthon, 1-Benzoylcyclohexan-1-ol, 2-Hydroxy-2,2-
dimethylacetophenon, 2,2-Dimethoxy-2-phenylacetophenon, 2,2-Diethoxy-2-phenylacetophenon,
1,1-Dichloracetophenon, 1-Hydroxyacetophenon, Acetophenondimethylketal, o-Methoxybenzo-
phenon, Triphenylphosphin, Tri-o-Tolylphosphin, Benz[a]anthracen-7,12-dion, 2,2-Diethoxy-

acetophenon, Benzilketale, wie Benzildimethylketal, 2-Methyl-1-[4-(methylthio)phenyl]-2-morpholinopropan-1-on, Anthrachinone wie 2-Methylantrachinon, 2-Ethylantrachinon, 2-*tert*-Butylantrachinon, 1-Chloranthrachinon, 2-Amylantrachinon und 2,3-Butandion.

- 5 Geeignet sind auch nicht- oder wenig vergilbende Photoinitiatoren vom Phenylglyoxalsäureestertyp, wie in DE-A 198 26 712, DE-A 199 13 353 oder WO 98/33761 beschrieben.

Unter den genannten Photoinitiatoren sind Phosphinoxide, α -Hydroxyketone und Benzophenone bevorzugt.

10

Insbesondere können auch Gemische verschiedener Photoinitiatoren verwendet werden.

Die Photoinitiatoren können allein oder in Kombination mit einem Photopolymerisationspromotor, z.B. vom Benzoessäure-, Amin- oder ähnlichem Typ verwendet werden.

15

Als weitere lacktypische Additive (J) können beispielsweise Antioxidantien, Oxidationsinhibitoren, Stabilisatoren, Aktivatoren (Beschleuniger), Füllmittel, Pigmente, Farbstoffe, Entgasungsmittel, Glanzmittel, antistatische Agentien, Flammschutzmittel, Verdicker, thixotrope Agentien, Verlaufshilfsmittel, Bindemittel, Antischaummittel, Duftstoffe, oberflächenaktive Agentien, Viskositätsmodifikatoren, Weichmacher, Plastifizierer, klebrigmachende Harze (Tackifier), Chelatbildner oder Verträglichkeitsmittel (compatibilizer) verwendet werden.

20

Als Beschleuniger für die thermische Nachhärtung kann z.B. Zinnoctoat, Zinkoctoat, Dibutylzinnlaureat oder Diaza[2.2.2]bicyclooctan verwendet werden.

25

Weiterhin können ein oder mehrere photochemisch und/oder thermisch aktivierbare Initiatoren zugesetzt werden, z.B. Kaliumperoxodisulfat, Dibenzoylperoxid, Cyclohexanonperoxid, Di-*tert*-Butylperoxid, Azobis-*iso*-butyronitril, Cyclohexylsulfonylacetylperoxid, Di-*iso*-propylpercarbonat, *tert*-Butylperoktoat oder Benzpinakol, sowie beispielsweise solche thermisch aktivierbare Initiatoren, die eine Halbwertszeit bei 80°C von mehr als 100 Stunden aufweisen, wie Di-*t*-Butylperoxid, Cumolhydroperoxid, Dicumylperoxid, *t*-Butylperbenzoat, silylierte Pinakole, die z. B. unter dem Handelsnamen ADDID 600 der Firma Wacker kommerziell erhältlich sind oder Hydroxylgruppen-haltige Amin-N-Oxide, wie 2,2,6,6-Tetramethylpiperidin-N-oxyl, 4-Hydroxy-2,2,6,6-Tetramethylpiperidin-N-oxyl etc.

30

35

Weitere Beispiele geeigneter Initiatoren sind in "Polymer Handbook", 2. Aufl., Wiley & Sons, New York beschrieben.

19

Als Verdicker kommen neben radikalisch (co)polymerisierten (Co)Polymerisaten, übliche organische und anorganische Verdicker wie Hydroxymethylcellulose oder Bentonite in Betracht.

Als Chelatbildner können z.B. Ethylendiaminessigsäure und deren Salze sowie β -Diketone verwendet werden.

Geeignete Füllstoffe umfassen Silikate, z. B. durch Hydrolyse von Siliciumtetrachlorid erhältliche Silikate wie Aerosil® der Fa. Degussa, Kieselerde, Talkum, Aluminiumsilikate, Magnesiumsilikate, Calciumcarbonate etc.

Geeignete Stabilisatoren umfassen typische UV-Absorber wie Oxanilide, Triazine und Benzotriazol (letztere erhältlich als Tinuvin® -Marken der Ciba-Spezialitätenchemie) und Benzophenone. Diese können allein oder zusammen mit geeigneten Radikalfängern, beispielsweise sterisch gehinderten Aminen wie 2,2,6,6-Tetramethylpiperidin, 2,6-Di-tert.-butylpiperidin oder deren Derivaten, z. B. Bis-(2,2,6,6-tetra-methyl-4-piperidyl)sebacinat, eingesetzt werden. Stabilisatoren werden üblicherweise in Mengen von 0,1 bis 5,0 Gew.-%, bezogen auf die in der Zubereitung enthaltenen festen Komponenten, eingesetzt.

Weiterhin geeignete Stabilisatoren sind beispielsweise N-Oxyle, wie z.B. 4-Hydroxy-2,2,6,6-tetramethyl-piperidin-N-oxyl, 4-Oxo-2,2,6,6-tetramethyl-piperidin-N-oxyl, 4-Acetoxy-2,2,6,6-tetramethyl-piperidin-N-oxyl, 2,2,6,6-tetramethyl-piperidin-N-oxyl, 4,4',4''-Tris(2,2,6,6-tetramethyl-piperidin-N-oxyl)-phosphit oder 3-Oxo-2,2,5,5-tetramethyl-pyrrolidin-N-oxyl, Phenole und Naphthole, wie z.B. p-Aminophenol, p-Nitrosophenol, 2-tert.-Butylphenol, 4-tert.-Butylphenol, 2,4-di-tert.-Butylphenol, 2-Methyl-4-tert.-Butylphenol, 4-Methyl-2,6-tert.-Butylphenol (2,6-tert.-Butyl-p-Kresol) oder 4-tert.-Butyl-2,6-dimethylphenol, Chinone, wie z.B. Hydrochinon oder Hydrochinonmonomethylether, aromatische Amine, wie z.B. N,N-Diphenylamin, N-Nitrosodiphenylamin, Phenylendiamine, wie z.B. N,N'-Dialkyl-para-phenylendiamin, wobei die Alkylreste gleich oder verschieden sein können und jeweils unabhängig voneinander aus 1 bis 4 Kohlenstoffatome bestehen und geradkettig oder verzweigt sein können, Hydroxylamine, wie z.B. N,N-Diethylhydroxylamin, Harnstoffderivate, wie z.B. Harnstoff oder Thioharnstoff, phosphorhaltige Verbindungen, wie z.B. Triphenylphosphin, Triphenylphosphit oder Triethylphosphit oder schwefelhaltige Verbindungen, wie z.B. Diphenylsulfid oder Phenothiazin.

Typische Zusammensetzungen für strahlungshärtbare Massen sind beispielsweise

- (F) 20 – 100 Gew.-%, bevorzugt 40 – 90, besonders bevorzugt 50 – 90 und insbesondere 60 – 80 Gew.-%,
- 5 (G) 0 – 60 Gew.-%, bevorzugt 5 – 50, besonders bevorzugt 10 – 40 und insbesondere 10 – 30 Gew.-%,
- (H) 0 – 50 Gew.-%, bevorzugt 5 – 40, besonders bevorzugt 6 – 30 und insbesondere 10 – 30 Gew.-%,
- (I) 0 – 20 Gew.-%, bevorzugt 0,5 – 15, besonders bevorzugt 1 – 10 und insbesondere 2 – 5 Gew.-% sowie
- 10 (J) 0 – 50 Gew.-%, bevorzugt 2 – 40, besonders bevorzugt 3 – 30 und insbesondere 5 – 20 Gew.-%,
- mit der Maßgabe, daß (F), (G), (H), (I) und (J) zusammen 100 Gew.-% ergeben.

- 15 Die Beschichtung der Substrate erfolgt nach üblichen, dem Fachmann bekannten Verfahren, wobei man wenigstens eine Beschichtungsmasse auf das zu beschichtende Substrat in der gewünschten Stärke aufbringt und die gegebenenfalls enthaltenen flüchtigen Bestandteile der Beschichtungsmasse, gegebenenfalls unter Erhitzen, entfernt. Dieser Vorgang kann gewünschtenfalls ein- oder mehrfach wiederholt werden. Das Aufbringen auf das Substrat kann in bekannter Weise, z. B. durch Spritzen, Spachteln, Rakeln, Bürsten, Rollen, Walzen, Gießen, Laminieren, Hinterspritzen oder Coextrudieren erfolgen. Die Beschichtungsstärke liegt in der Regel in einem Bereich von etwa 3 bis 1000 g/m² und vorzugsweise 10 bis 200 g/m².
- 20

- 25 Weiterhin wird ein Verfahren zum Beschichten von Substraten offenbart, bei dem man die Beschichtungsmasse auf das Substrat aufbringt und gegebenenfalls trocknet, mit Elektronenstrahlen oder UV Belichtung unter sauerstoffhaltiger Atmosphäre oder bevorzugt unter Inertgas härtet, gegebenenfalls bei Temperaturen bis zur Höhe der Trocknungstemperatur und anschließend bei Temperaturen bis zu 160°C, bevorzugt zwischen 60 und 160 °C, thermisch behandelt.

- 30 Das Verfahren zum Beschichten von Substraten kann auch so durchgeführt werden, daß nach dem Aufbringen der Beschichtungsmasse zunächst bei Temperaturen bis zu 160°C, bevorzugt zwischen 60 und 160 °C, thermisch behandelt und anschließend mit Elektronenstrahlen oder UV Belichtung unter Sauerstoff oder bevorzugt unter Inertgas gehärtet wird.

- 35 Die Härtung der auf dem Substrat gebildeten Filme kann gewünschtenfalls ausschließlich thermisch erfolgen. Im allgemeinen härtet man die Beschichtungen jedoch sowohl durch Bestrahlung mit energiereicher Strahlung als auch thermisch.

21

Die Härtung kann auch zusätzlich oder anstelle der thermischen Härtung durch NIR-Strahlung erfolgen, wobei als NIR-Strahlung hier elektromagnetische Strahlung im Wellenlängenbereich von 760 nm bis 2,5 μm , bevorzugt von 900 bis 1500 nm bezeichnet ist.

- 5 Gegebenenfalls kann, wenn mehrere Schichten des Beschichtungsmittels übereinander aufgetragen werden, nach jedem Beschichtungsvorgang eine thermische, NIR und/oder Strahlungshärtung erfolgen.

Als Strahlungsquellen für die Strahlungshärtung geeignet sind z.B. Quecksilber-

- 10 Niederdruckstrahler, -Mitteldruckstrahler mit Hochdruckstrahler sowie Leuchtstoffröhren, Impulsstrahler, Metallhalogenidstrahler, Elektronenblitzeinrichtungen, wodurch eine Strahlungshärtung ohne Photoinitiator möglich ist, oder Excimerstrahler. Die Strahlungshärtung erfolgt durch Einwirkung energiereicher Strahlung, also UV-Strahlung oder Tageslicht, vorzugsweise Licht im Wellenlängenbereich von $\lambda=200$ bis 700 nm strahlt, besonders bevorzugt von $\lambda=200$ bis
- 15 500 nm und ganz besonders bevorzugt $\lambda=250$ bis 400 nm, oder durch Bestrahlung mit energiereichen Elektronen (Elektronenstrahlung; 150 bis 300 keV). Als Strahlungsquellen dienen beispielsweise Hochdruckquecksilberdampflampen, Laser, gepulste Lampen (Blitzlicht), Halogenlampen oder Excimerstrahler. Die üblicherweise zur Vernetzung ausreichende Strahlungsdosis bei UV-Härtung liegt im Bereich von 80 bis 3000 mJ/cm^2 .

20

Selbstverständlich sind auch mehrere Strahlungsquellen für die Härtung einsetzbar, z.B. zwei bis vier.

Diese können auch in jeweils unterschiedlichen Wellenlängenbereichen strahlen.

25

Die Bestrahlung kann gegebenenfalls auch unter Ausschluß von Sauerstoff, z. B. unter Inertgas-Atmosphäre, durchgeführt werden. Als Inertgase eignen sich vorzugsweise Stickstoff, Edelgase, Kohlendioxid, oder Verbrennungsgase. Desweiteren kann die Bestrahlung erfolgen, indem die Beschichtungsmasse mit transparenten Medien abgedeckt wird. Transparente Medien sind z. B.

30 Kunststofffolien, Glas oder Flüssigkeiten, z. B. Wasser. Besonders bevorzugt ist eine Bestrahlung in der Weise, wie sie in der DE-A1 199 57 900 beschrieben ist.

Ein weiterer Gegenstand der Erfindung ist ein Verfahren zur Beschichtung von Substraten, wobei man

35

- i) ein Substrat mit einer Beschichtungsmasse, wie zuvor beschrieben, beschichtet,
- ii) flüchtige Bestandteile der Beschichtungsmasse zur Filmbildung unter Bedingungen entfernt, bei denen der Photoinitiator (I) im wesentlichen noch keine freien Radikale ausbildet,
- iii) gegebenenfalls den in Schritt ii) gebildeten Film mit energiereicher Strahlung bestrahlt, wobei der Film vorgehärtet wird, und anschließend gegebenenfalls den mit dem vorgehärteten Film beschichteten Gegenstand mechanisch bearbeitet oder die Oberfläche des vorgehärteten Films mit einem anderen Substrat in Kontakt bringt,
- iv) dem Film thermisch oder mit NIR-Strahlung endhärtet

Dabei können die Schritte iv) und iii) auch in umgekehrter Reihenfolge durchgeführt, d. h. der Film kann zuerst thermisch oder per NIR-Strahlung und dann mit energiereicher Strahlung gehärtet werden.

Weiterhin sind auch Substrat, beschichtet mit einer erfindungsgemäßen Mehrschichtlackierung, Gegenstand der vorliegenden Erfindung.

Die Dicke einer solche wie beschrieben zu härtenden Schicht kann von 0,1 µm bis mehrere mm betragen, bevorzugt von 1 bis 2000 µm, besonders bevorzugt 5 bis 1000 µm, ganz besonders bevorzugt von 10 bis 500 µm und insbesondere von 10 bis 250 µm.

Besonders bevorzugt eignen sich die erfindungsgemäßen Beschichtungsmassen als oder in Außenbeschichtungen, also solche Anwendungen, die dem Tageslicht ausgesetzt sind, bevorzugt von Gebäuden oder Gebäudeteilen, Innenbeschichtungen, Straßenmarkierungen, Beschichtungen auf Fahrzeugen und Flugzeugen. Insbesondere werden die Beschichtungen als Holz-, Papier- oder Kunststoffbeschichtungen, beispielsweise für Parkett oder Möbel eingesetzt.

Die folgenden Beispiele sollen die Eigenschaften der Erfindung erläutern, ohne sie aber einzuschränken.

Beispiele

Als "Teile" seien in dieser Schrift, wenn nicht anders angegeben, "Gewichtsteile" verstanden.

5 Beispiel 1

Eine Mischung aus 2,5 mol (220 g) Ethylencarbonat und 2,5 mol (180 g) n-Butylamin wurde 2 h bei 100°C gerührt. Das Reaktionsprodukt wurde abfiltriert und 398 g Rohprodukt (klare, farblose Flüssigkeit) erhalten.

10 Der Umsatz, bestimmt mittels GC, betrug 99 %.

Beispiel 2

15 Eine Mischung aus 2,5 mol (220g) Ethylencarbonat, 2,5 mol (247g) Aminocyclohexan wurde 4 h bei Raumtemperatur bis 120°C gerührt. Das Reaktionsprodukt wurde abfiltriert und 465 g Rohprodukt (klare, farblose Flüssigkeit) erhalten.

Der Umsatz, bestimmt mittels GC, betrug 97 %.

Beispiel 3

20

16g eines Polyethylenimins (0,2 mol primäre und sekundäre Aminofunktionen, Lupasol® FG, BASF AG) und 1 mol (88 g) Ethylencarbonat wurde 3 h bei 60 - 100°C gerührt. Das Mischung wurde heiß abfiltriert und 23 g Rohprodukt (gelblicher Feststoff) erhalten.

25 Eine Probe wurde entnommen, OH-Zahl bestimmt und mittels GPC analysiert. Der Umsatz der primären und sekundären Amine betrug über 90 %, wobei sich ein gegenüber dem Ausgangsprodukt um ca. 650 g/mol erhöhtes gewichtsmittleres Molgewicht M_w einstellte.

Beispiel 4

30 Eine Mischung aus 0,5 mol (80g) des Reaktionsgemischs aus Beispiel 1, 1,0 mol (86g) Methylacrylat und 2g Novozym 435 (Lipase aus *Candida antarctica* B) wurde 24 h bei 60°C gerührt. Das Enzym wurde abfiltriert, Methanol im Vakuum abrotiert und 86 g Rohprodukt (klare, farblose Flüssigkeit) erhalten.

24

Das Produkt ist in gängigen Polyether, -ester und urethanacrylaten löslich und ohne Eintrübungen zumischbar.

5 Eine Probe wurde entnommen, silyliert und mittels GC analysiert. Das Reaktionsgemisch aus Beispiel 1 war zu >97 % umgesetzt worden.

Beispiel 5

10 Eine Mischung aus 18,7 g (0,1 mol) des Reaktionsgemischs aus Beispiel 2, 1,0 mol (86g) Methylacrylat und 2g Novozym 435 (Lipase aus *Candida antarctica* B) wurde 24 h bei RT gerührt. Das Enzym wurde abfiltriert, Methanol im Vakuum abrotiert und 26 g Rohprodukt (klare, farblose Flüssigkeit) erhalten.

15 Eine Probe wurde entnommen, silyliert und mittels GC analysiert. Das Reaktionsgemisch aus Beispiel 2 war zu > 95 % umgesetzt worden.

Beispiel 6

20 Eine Mischung aus 0,1 mol (OH-Äquivalent, 7 g) des Reaktionsgemischs aus Beispiel 3, 1,0 mol (86,1 g) Methylacrylat und 2,0 g Novozym 435 (Lipase aus *Candida antarctica* B) wurde 24 h bei 60°C gerührt. Das Enzym wurde abfiltriert, Methanol im Vakuum abrotiert und 15 g Rohprodukt (gelblicher Feststoff) erhalten.

25 Eine Probe wurde entnommen, OH-Zahl bestimmt und mittels GPC analysiert. Die Alkoholfunktionalitäten sind zu > 95 % umgesetzt worden. Es ergab sich ein gegenüber dem Ausgangsprodukt um ca. 490 g/mol erhöhtes gewichtsmittleres Molgewicht M_w .

Beispiel 7

30 Eine Mischung aus 5 mmol (746 mg) 2-Hydroxyethyl-N-[3'-(2"-hydroxyethyl-N'-propylcarbamoyl)]carbammat, 100 mmol (8,61 g) Methylacrylat, 1 g 5 Å Molsieb und 75 mg Novozym 435 (Lipase aus *Candida antarctica* B) evtl. 5 ml Aceton wurde bei der angegebenen Temperatur gerührt. Das Enzym wurde abfiltriert, Methylacrylat abrotiert und 1,4 g Rohprodukt (klare, gelbliche Flüssigkeit) erhalten.

35

Eine Probe wurde entnommen, silyliert und mittels GC analysiert. Laut GC-Analyse setzte sich das Produkt wie folgt zusammen:

25

Ansatz	Bedingungen	Umsatz [%]a	Monoacrylat [%]	Diacrylat [%]
1	24h/40°C, ohne Aceton	62	84	16
2	24h/60°C, ohne Aceton	90	57	43
3	24h/60°C, ohne Molsieb, mit Aceton	82	93	7
4	48h/50°C, ohne Aceton	98	<2	98

a Umsatz zu Mono- und Diacrylat insgesamt

Vergleichsbeispiel

- 5 Eine Mischung aus 3 mmol (1,49 g) 2-Hydroxyethyl-N-[3'-(2"-hydroxyethyl-N'-propylcarbamoyl)]carbamate, 60 mmol (5,16 g) Methylacrylat, 0,04 g p-Toluolsulfonsäure (TSS) und 500 ppm Hydrochinonmonomethylether zur Stabilisierung wurde bis zum Sieden unter Rückfluss erhitzt. Anschliessend wird ein Azeotrop von Methanol und Methylacrylat abdestilliert. Nach ca. 24 Stunden Reaktion wird abgekühlt und das acrylierte Carbamat durch Vakuumdestillation in einer
- 10 Ausbeute von 81% erhalten.

Bedingungen	Umsatz [%]a	Monoacrylat [%]	Diacrylat [%]
24h/Vergleichsbeispiel mit p-TSS	81	61	12

a Umsatz zu Mono- und Diacrylat insgesamt

Lackaufbau

15

Die Beschichtungsmasse aus Beispiel 7 (Ansatz 4) wurde mit 4 Gew.% Photoinitiator Irgacure® 500 der Firma Ciba Speciality Chemicals gemischt.

20

Die erhaltene Mischung wurde auf einem Aufbau bestehend aus kationischer Tauchlackierung, Füller und einem Basislack (Brilliantsschwarz) der Fa. BASF Coatings AG, Münster, appliziert. Der Basislack wurde 10 Minuten bei 80°C vorgetrocknet und fünfmal unter einer undotierten Quecksilberhochdrucklampe (Leistung 120 W/cm) mit einem Lampenabstand zum Substrat von 12 cm und einer Bandgeschwindigkeit von 5 m/min belichtet.

25

Die Schichtdicke nach der Belichtung betrug etwa 50 µm.

Die Pendeldämpfung wurde nach DIN 53157 bestimmt und ist ein Maß für die Härte der Beschichtung. Die Angabe erfolgt in Pendelschlägen für einen 50µm Film. Hohe Werte bedeuten dabei hohe Härte.

30

Die Erichsentiefung wurde nach DIN 53156 bestimmt und ist ein Maß für die Flexibilität und Elastizität. Die Angabe erfolgt in Millimeter (mm). Hohe Werte bedeuten hohe Flexibilität. Die Haftung mit Gitterschnitt wurde gemäß der DIN 53151 ermittelt und in Noten angegeben. Kleine Werte bedeuten hohe Haftung.

5

Tabelle 1

	Lack 1 Polyesteracrylat Laromer® PE55W ohne/mit 20 Gew.% Beschichtungsmasse aus Bsp. 7, Ansatz 4	Lack 2 aminmodifiziertes Polyethera- crylat Laromer® PO 84F ohne/mit 20 Gew.% Beschichtungsmasse aus Bsp. 7, Ansatz 4
Belichtung [mJ/cm ²]	1900	1900
Schichtdicke [µm]	55	60
Pendelhärte [sec]	32/40	45/50
Erichsentiefung nach Härtung [mm]	6,3/5,5	4,6/5,0
Haftung mit Gitterschnitt/Tesaabriss	5/4-5	5/4-5

Tabelle 2 (Verwendung flüssiger Produkte als Reaktivverdünner)

	Lack 3 80% Epoxyacrylat 20 Gew.% Beschichtungsmasse aus Bsp. 4	Lack 4 80% Epoxyacrylat 20 Gew.% Beschichtungsmasse aus Bsp. 7, Ansatz 4	Lack 5 (Vergl.) 80% Epoxyacrylat 20 Gew.% Hexandioldiacrylat
Belichtung [mJ/cm ²]	1900	1900	1900
Schichtdicke [µm]	55	60	50
Viskosität [Pas]	30	70	18
Pendelhärte [sec]	150	170	175
Erichsentiefung nach Härtung [mm]	1,8	1,3	0,8
Haftung mit Gitterschnitt/Tesaabriss	5/4	5/4	5/5

- 10 Das verwendete Epoxyacrylat ist durch Umsetzung von Bisphenol-A-diglycidylether mit Acrylsäure erhältlich.

Enzymatische Herstellung urethangruppenhaltiger (Meth)acrylsäureester

Zusammenfassung

- 5 Enzymatische Herstellung urethangruppenhaltiger (Meth)acrylsäureester und deren Verwendung in strahlungshärtbaren Beschichtungsmassen.

**This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning
Operations and is not part of the Official Record**

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

- ☐ BLACK BORDERS
- ☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- ☒ FADED TEXT OR DRAWING
- ☐ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
- ☐ SKEWED/SLANTED IMAGES
- ☐ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
- ☐ GRAY SCALE DOCUMENTS
- ☒ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
- ☐ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY
- ☐ OTHER: _____

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.